

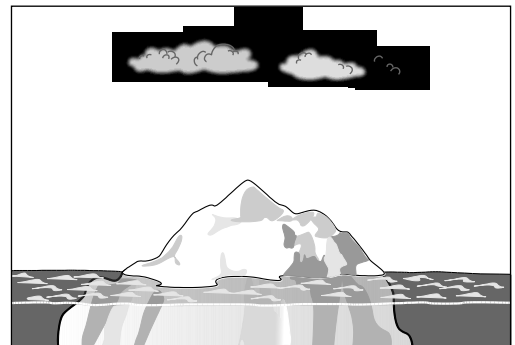
## III Die Eigenschaften von Wasser

1. Ergänze die Lückentexte.
2. Schneide die Abbildungen aus und klebe sie in deinem Heft oder auf einem neuen Blatt Papier neben den zugehörigen Text.

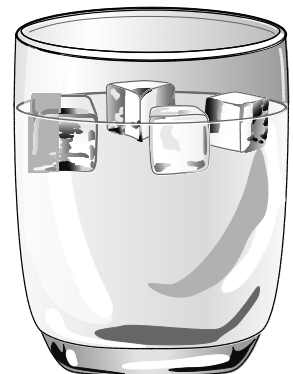
Wasser löst viele Stoffe. Viele feste, flüssige oder gasförmige Stoffe lösen sich gut in Wasser. Wenn das Wasser verdampft, bleiben die zuvor gelösten Stoffe zurück.



**Fest, flüssig, gasförmig.** Wasser kommt als Eis, als flüssiges Wasser und als Wasserdampf vor. Diese verschiedenen Formen bezeichnet man auch als die Aggregatzustände von Wasser.



**Eis schwimmt auf dem Wasser.** Eis schwimmt auf dem Wasser, weil seine Dichte etwas kleiner ist als die von flüssigem Wasser. Das liegt daran, weil das Volumen beim Gefrieren um etwa ein Zehntel zunimmt.



**Oberflächenspannung.** Auf einer Wasseroberfläche können leichte Dinge wie Nadeln oder Büroklammern schwimmen. Woher kommt das? Zwischen den Wasserteilchen wirken starke Anziehungskräfte. Deshalb erscheint es, als habe das Wasser eine Haut.

